

11 Veröffentlichungsnummer:

**0 051 785** A1

12

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

- 21) Anmeldenummer: 81108891.3
- 2 Anmeldetag: 24.10.81

(f) Int. CI.3: **D 21 H 1/46**// C09B43/10, C09B45/48,
C09B45/28

30 Priorität: 08.11.80 DE 3042147

- (1) Anmelder: BAYER AG, Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen, D-5090 Leverkusen 1, Bayerwerk (DE)
- 43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 19.05.82 Patentblatt 82/20
- Benannte Vertragsstaaten: CH DE FR GB IT LI
- Erfinder: Nickel, Horst, Dr., Fontanestrasse 23, D-5090 Leverkusen 1 (DE) Erfinder: Wild, Peter, Dr., Hainstrasse 7, D-6305 Alten Buseck (DE)
- (S) Verwendung von Kupferkomplex-Azofarbstoffen zum Färben von Papier.
- (5) Verwendung von Farbstoffen der Formel

$$(MO_3S)_m = N = N = N = N = N = (SO_3M)_n$$

۲

worin X,  $X_{\tau}$ , m, n und M die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben, zum Färben von Papier. Die erhal-

tenen Färbungen zeichnen sich durch gute allgemeine Echtheiten, insbesondere gute Lichtechtheit aus.

\_ 1 \_

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT

5090 Leverkusen, Bayerwerk

Zentralbereich

Patente, Marken und Lizenzen My/kl-c

Verwendung von Kupferkomplex-Azofarbstoffen zum Färben von Papier

Gegenstand der Erfindung ist die Verwendung von Kupferkomplex-Azofarbstoffen der Formel

$$(MO_3S)_m$$
  $N = N$   $N = N$ 

worin

5 X, X<sub>1</sub> = unabhängig voneinander Wasserstoff, Hy-droxy, Alkoxy, Amino oder Alkylamino,

m, n = 1 oder 2

M = Wasserstoff oder ein Kation

zum Färben von Papier.

Le A 20 712 - Ausland

Die Alkyl- und Alkoxygruppen können weitersubstituiert sein – insbesondere durch OH – und enthalten vorzugsweise 1 – 4 C-Atome, wie  $\mathrm{CH_3}$  und  $\mathrm{C_{2}^{H}_{5}}$ .

Bevorzugt Verwendung finden Farbstoffe der Formel

$$(MO_3S)_m$$
  $N = N$   $N = N$ 

II

worin

X<sub>2</sub> Hydroxy oder Alkoxy, insbesondere C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, insbesondere solche der Formel

$$MO_3S$$
  $N = N$   $N =$ 

III

mit R = Alkoxy, insbesondere C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy
und solche der Formel

$$MO_3S$$
 $N = N$ 
 $N =$ 

IV

worin  $R' = C_1 - C_4 - Alkyl$ .

Gegenstand der Anmeldung sind ferner konzentrierte, stabile wäßrige oder organisch-wäßrige Lösungen obiger Farbstoffsalze.

Geeignete Kationen sind beispielsweise Alkalimetall-kationen wie Li, Na, K sowie  $HN(R_1)_3$ -Kationen mit  $R_1$  = H oder gegebenenfalls substituiertem  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, insbesondere Hydroxy-substituiertes Alkyl wie Hydroxy-ethyl.

Die Herstellung der Farbstoffe erfolgt beispielsweise durch Zusammenreduktion von Nitroazo-Kupferkomplexverbindungen der Formel

$$(HO_3S)_m = N -NO_2$$
(A)

15 mit Nitroazo-Kupferkomplexverbindungen der Formel

# Le A 20 712

5

10

$$(HO_3S)_n = N$$

$$N = N$$

$$NO_2$$
(B)

in bekannter Weise, wie es beispielsweise in Houben-Weyl, Band X/3, Seite 346 - 349, Verlag Georg Thieme Stuttgart (1965) beschrieben ist.

Die Zusammenreduktion verschiedener Nitroazoverbindungen A und B führt naturgemäß zu Farbstoff-Gemischen, deren Zusammensetzung variiert werden kann durch den Mengen-Einsatz (Mol:Mol bzw. andere Molverhältnisse 1 Mol A bis 0,5 Mol B), um zu dem gewünschten Farbstoffpräparat zu gelangen, wobei vorwiegend der Farbton, die Löslichkeitsverhältnisse und sonstige coloristische Eigenschaften (Echtheiten) von technischer Bedeutung sind. Man erhält im allgemeinen ein Azo/Azoxy-Farbstoffgemisch, dessen Zusammensetzung durch die Bedingungen der Zusammenreduktion verändert werden kann.

Natürlich kann auch zunächst von den unbekupferten Alkoxy-Verbindungen. von A oder B ausgegangen werden und zum Schluß nach erfolgter Zusammenreduktion die Kupferung in üblicher Weise vorgenommen werden.

Die Nitroazokupferkomplex-Verbindungen A bzw. B werden beispielsweise erhalten durch Kuppeln der diazotierten 5-Nitro-2-amino-alkoxybenzole der Formel

# Le A 20 712

20

$$R_2 = C_1 - C_3 - Alkyl$$

mit Naphthalinsulfonsäuren der Formel

$$(HO_3S)_m$$
  $\longrightarrow$   $OH$   $ODW$   $O$ 

- in 2-Stellung des Naphthalinkerns in üblicher Weise vzw. in alkalischem Medium unter Verwendung von Li-, Na-, K- oder Ammonium-Basen und anschließende entalkylierende Kupferung nach bekannten, beschriebenen Methoden.
- Die Herstellung konzentrierter Farbstoff-Lösungen erfolgt in bekannter Weise beispielsweise durch Auflösen der Farbstoffsäure bzw. eines geeigneten (Alkali- bzw. Ammonium-) Salzes im gewünschten Lösungsmittel vorzugsweise Wasser oder Gemischen aus Wasser und wassermischbaren Lösungsmitteln insbesondere Alkoholen, deren Ether und Ester sowie Amide oder durch Zusammenreduktion der Nitroazoverbindungen direkt zur Lösung.

Die Farbstoffe eignen sich gut zum Färben von geleim-

tem und ungeleimtem Papier. Möglich ist auch eine Nachbehandlung mit kationenaktiven Hilfsmitteln (wie Levogenen (R)).

Die Farbstoffe besitzen ein gutes Ziehvermögen und gute allgemeine Echtheiten. Hervorzuheben ist die Brillanz der Färbungen und die Lichtechtheit.

## Beispiel 1

5

10

20

Ein aus gebleichtem Sulfitzellstoff bestehender Trockenstoff wird im Pulper mit Wasser angeschlagen und bis zum Mahlgrad 35<sup>0</sup> SR gemahlen, so daß der Trockengehalt etwas über 2,5 % liegt und anschließend mit Wasser auf 2,5 % Trockengehalt des Dickstoffs eingestellt.

200 Teile dieses Dickstoffs werden mit 10 ml 0,5 %iger wässriger Lösung des Farbstoffs der Formel

$$H_5C_2O O - Cu - O N = N$$
 $NaO_3S - SO_3Na - (O)$ 

versetzt, ca. 5 Minuten verrührt, dann werden 2 % Harzleim und 3 % Alaum (bezogen auf Trockenstoff) zugegeben und wiederum einige Minuten homogen verrührt. Man verdünnt dann die Masse mit Wasser und stellt hieraus in üblicher Weise durch Absaugen über einen Blattbildner Papierblätter her, die bei 100° getrocknet werden. Die Papierblätter weisen eine blaue Färbung auf.

Gegebenenfalls kann Papiermasse auch ohne Harzleim unter sonst gleichen Färbebedingungen gefärbt werden. Man erhält ein blaugefärbtes Papierblatt.

Verwendet man anstelle obigen Farbstoffs Farbstoffe bzw. Farbstoff-Lösungen, die in den nachfolgenden Beispielen beschrieben werden, so erhält man Papierfärbungen, deren Nuancen bei den einzelnen Farbstoffen angegeben sind.

### Beispiel 2

5

20

Der im Beispiel 1 verwendete Farbstoff wird folgendermaßen hergestellt:

16,8 Teile (0,1 MoI) 5-Nitro-2-aminoanisol werden in üblicher Weise in wässrig-salzsäurer Suspension mit Natriumnitrit-Lösung bei 10 bis 15° diazotiert. Das Diazoniumsalz wird mit der Mischung von 34,8 Teilen (0,1 Mol) 1-Hydroxy-8-ethoxynaphthalin-3,6-disulfonsäure (Kupplungs-komponente) in 250 Teilen Wasser und 120 Teilen 20%iger Sodalösung vereinigt und bei Raumtemperatur ausgekuppelt.

Zur entmethylierenden Kupferung wird der Ansatz auf 90° erwärmt und mit der Lösung aus 27 Teilen krist. Kupfersulfat, 120 Teilen Wasser und 75 Teilen 25%iger wässrigem Ammoniak versetzt und solange bei Kochtemperatur gehalten, bis die Kupferung beendet ist (ca. 10 Stunden) gegebenenfalls wird etwas wässriges Ammoniak nachgesetzt. Die ausgefallene gekupferte Nitrazoverbindung (A) wird isoliert.

Zur natronalkalischen Zusammenreduktion wird die erhaltene Paste in 650 Teilen Wasser verrührt, auf 70° erwärmt, 70 Teile 40%ige wässrige Natronlauge zugegeben und bei 65 bis 70° mit einer wässrigen Lösung von 14 Teilen Glucose in 140 Teilen heißem Wasser versetzt. Die Reaktion verläuft exotherm mit einem Temperaturanstieg bis etwa 80°. Nach beendeter Zusammenreduktion wird der gebildete Farbstoff in üblicher Weise, beispielsweise durch Aussalzen mit Natriumchlorid isoliert und getrocknet.

Der getrocknete Farbstoff stellt ein dunkles Pulver dar, das sich in Wasser mit blauer Farbe löst und Papier - wie beschrieben - blau färbt.

Verwendet man als Kupplungskomponente anstelle von 1-Hydroxy-8ethoxynaphthalin-3.6-disulfonsäure 1.8-Dihydroxynaphthalin-3.6disulfonsäure, so erhält man zunächst die Cu-Nitroazoverbindung (B) die nach der Zusammenreduktion einen Farbstoff liefert, der Papier in

blauen Tönen färbt.

5

10

Führt man die Zusammenreduktion mit 0,05 Mol der gekupferten Nitrazoverbindung (½) und 0,05 Mol der gekupferten Nitrazoverbindung (B) wie oben angegeben durch, so erhält man einen Papier blau färbenden Farbstoff. Selbstverständlich kann das Verhältnis der gekupferten Nitrazoverbindungen nicht nur 1:1 sein, sondern beispielsweise von 1:10 bis 10:1 variieren. Erhalten werden blaue Papierfarbstoffe.

Verwendet man 0,05 Mol der gekupferten Nitroazoverbindung ( $\mathbb A$ ) oder ( $\mathbb B$ ) und 0,05 Mol der folgenden Tabelle entsprechende gekupferte Nitroazoverbindungen - angegeben werden die Kupplungskomponenten - so erhält man nach Zusammenreduktion Papierfarbstoffe mit der in der Tabelle angegebenen Nuance.

	Kupplungskomponente	Farbton
	1-Hydroxy-8-aminonaphthalin-3.6-disulfonsaure	Blau
15	1-Hydroxy-8-acetylaminonaphthalin-3.6-dislufonsäure	rotst.Blau
	1-Hydroxy-8-benzolsulfonylamino-naphthalin-3.6- disulfonsäure	rotst. Blau
	1-Hydroxy-8-tosylamino-naphthalin-3.6-disulfonsaure	rotst. Blau
	1-Hydroxy-8-amino-naphthalin-4-sulfonsäure	B1au
20	1-Hydroxy-8-amino-naphthalin-3.5-disulfonsäure	Blau
	1-Hydroxy-8-acetylamino-naphthalin-3.5-disulfon- säure	rost. Blau
	1-Hydroxy-6-acetylamino-naphthalin-3-sulfonsäure	rotst.Blau
	1-Hydroxy-7-amino-naphthalin-3-sulfonsäure	rotst.Blau
25	1-Hydroxy-7-acetylamino-naphthalin-3-sulfonsäure	rotst.Blau
	1-Hydroxy-7-(3'-sulfophenylamino)-naphthalin-3- sulfonsäure	Blaugrau
	1-Hydroxy-naphthalin-3.6-disulfonsäure	rotst. Blau
	1-Hydroxy-naphthalin-4-sulfonsäure	Blauviolett
30	1-Hydroxy-naphthalin-5-sulfonsäure	Blauviolett
	1-Hydroxy-8-amino-naphthalin-5.7-disulfonsäure	Blau

Verwendet man als Kupplungskomponente anstelle von 1-Hydroxy-8ethoxynapthalin-3.6-disulfonsäure 1-Hydroxy-8-aminonaphthalin-5.7-disulfonsäure oder 3.5- oder 3.6-disulfonsäure, so erhält man nach Kupplung, Kupferung und Zusammenreduktion Farbstoffe, die 5 Papier in grünstichig blauen Tönen färben.

Eine konzentrierte Farbstoff-Lösung des 1-Hydroxy-8-ethoxynaphthalin3.6-disulfonsäure-Farbstoffs, hergestellt nach oben angegebenem Verfahren, erhält man beispielsweise folgendermaßen:

Der durch Zusammenreduktion erhaltene Farbstoff wird bei pH 4 in

üblicher Weise isoliert. Die erhaltene Farbstoffpaste rührt man
in 50%ige wässrige Harnstoff-Lösung ein und filtriert nach vollständiger Lösung geringfügige (vzw. mechanische) Verunreinigungen
ab.

#### Patentansprüche

### 1. Verwendung von Farbstoffen der Formel

$$(MO_3S)_m = N$$

$$(MO_3S)_m = N$$

$$(O)$$

worin

5 X, X<sub>1</sub> = unabhängig voneinander Wasserstoff,

Hydroxy, Alkoxy, Amino oder Alkyl-

amino,

m, n = 1 oder 2,

M = Wasserstoff oder Kation,

10 zum Färben von Papier.

### 2. Verwendung von Farbstoffen der Formel

$$(MO_3S)_{\frac{1}{m}}$$
  $N = N$   $N = N$ 

worin

 $x_2 = \text{Hydroxy oder Alkoxy und}$ 

X<sub>1</sub>, M, m und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,

zum Färben von Papier.

# 5 3. Verwendung von Farbstoffen der Formel

worin

R = Alkoxy und

X<sub>1</sub>, M und n die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben.

# 4. Verwendung von Farbstoffen der Formel

$$R = N$$
  $N = N$   $N$ 

worin

 $R' = C_1 - C_4 - Alkyl und$ 

M und X<sub>2</sub> die in Anspruch 2 angegebene Bedeutung haben.

Mit den Farbstoffen der Ansprüche 1 - 4 gefärbtes
 Papier.



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0.0.5.1.7.8.5

EP 81 10 8891

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.+)	
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments maßgeblichen Teile	mit Angabe, sowelt erforderlich, der	betrifft Anspruch	
	<u>DÉ - A - 2 651</u> * Seiten 1,2		1,5	D 21 H 1/46// C 09 B 43/10 45/48 45/28
	FR - A - 2 438		1	
A	CH - A - 423 04	2 (GEN. ANILINE &	1,5	·
	FILM CORP.)  * Seite 1, in  40 *	sbesondere Zeile		RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.3)
				C 09 B 43/564 45/10 45/244 45/28 45/48 D 21 H 1/46
	Occupations and Speckers hands	vicht wurde für alle Patentansprüche ers	tellt.	KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE  X: von besonderer Bedeutung A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: kollidierende Anmeldung D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument &: Mitglied der gleichen Patent- familie, übereinstimmendes
9		richt wurde für alle Patentansprüche ers		Dokument
Recherche	nort Den Haag	Abschlußdatum der Recherche 14–12–1981	Prüfer	GKEEN